

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局



(43) 国際公開日
2005 年 2 月 17 日 (17.02.2005)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 2005/014871 A1

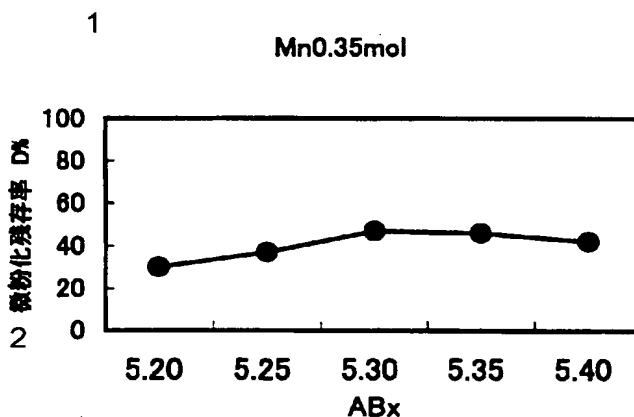
- (51) 国際特許分類⁷: C22C 19/00, H01M 4/38
(21) 国際出願番号: PCT/JP2004/011378
(22) 国際出願日: 2004 年 8 月 6 日 (06.08.2004)
(25) 国際出願の言語: 日本語
(26) 国際公開の言語: 日本語
(30) 優先権データ:
特願2003-290784 2003 年 8 月 8 日 (08.08.2003) JP
(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 三井
金属鉱業株式会社 (MITSUI MINING & SMELTING
CO., LTD.) [JP/JP]; 〒1418584 東京都品川区大崎 1 丁
目 1 1 番 1 号 Tokyo (JP).
(72) 発明者; および
(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 向井 大輔
(MUKAI, Daisuke) [JP/JP]; 〒3620021 埼玉県上尾市原
市 1 3 3 3-2 三井金属鉱業株式会社内 Saitama (JP).
中山 茂樹 (NAKAYAMA, Shigeki) [JP/JP]; 〒3620021
埼玉県上尾市原市 1 3 3 3-2 三井金属鉱業株式
会社内 Saitama (JP). 安田 清隆 (YASUDA, Kiyotaka)
[JP/JP]; 〒3620021 埼玉県上尾市原市 1 3 3 3-2
三井金属鉱業株式会社内 Saitama (JP). 蔭井 慎也
(KAGEI, Shinya) [JP/JP]; 〒7250025 広島県竹原市
塩町 1 丁目 5 番 1 号 三井金属鉱業株式会社内
Hiroshima (JP). 井上 秀利 (INOUE, Hidetoshi) [JP/JP];

[続葉有]

(54) Title: LOW Co HYDROGEN OCCLUSION ALLOY

(54) 発明の名称: 低 Co 水素吸蔵合金

サンプル26 : $MmAl_{0.35}Mn_{0.35}Co_{0.10}Ni_{4.50}$



1...SAMPLE 26

2...PARTICLE SIZE RETENTION D %

(57) Abstract: A low Co hydrogen occlusion alloy which is produced by a method comprising weighing respective raw materials for the alloy so as to conform to an alloy composition represented by a general formula $MmNi_xMn_yAl_zCo_4$ or $MmNi_xMn_yAl_zCo_4Fe_w$, followed by mixing them, and then, preparing a hydrogen occlusion alloy by using a preparation method and preparation conditions being adjusted to achieve prescribed ranges of values for a-axis length and c-axis length of a crystal lattice. The above low Co hydrogen occlusion alloy contains Co at an extremely low content and also can maintain output characteristics (in particular, pulse discharge characteristics), activity (the degree of activity) and life characteristics at high levels. An a-axis length of 499 pm or more and a c-axis length of 405 pm or more are sufficient to attain the object of the present invention. Further, the more detailed specification of the a-axis length and the c-axis length depending on the value of ABx allows the production of a hydrogen occlusion alloy having improved durability.

(57) 要約: Co の含有率が極めて低く、かつ出力特性 (特にパルス放電特性)、活性 (活性度) 及び寿命特性を高水準に維持可能な水素吸蔵合金を提供せんとする。一般式 M

[続葉有]

WO 2005/014871 A1



〒7250025 広島県竹原市塩町1丁目5番1号 三井金属鉱業株式会社内 Hiroshima (JP).

(74) 代理人: 竹内 三郎, 外(TAKEUCHI, Saburo et al.);
〒1050001 東京都港区虎ノ門二丁目6番4号 虎ノ門11森ビル2F 竹内国際特許事務所内 Tokyo (JP).

(81) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) 指定国 (表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能): ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

— 国際調査報告書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

$mNi_xMn_yAl_zCo_d$ 又は $MmNi_xMn_yAl_zCo_dFe_e$ で表される合金組成となるように、各水素吸蔵合金原料を秤量、混合した上で、結晶格子のa軸長及びc軸長がともに所定範囲になるように製造方法及び製造条件を調整して水素吸蔵合金を製造する。結晶格子のa軸長は499pm以上、c軸長は405pm以上であればよいが、ABxの値によってa軸長及びc軸長を更に細かく規定することにより、高耐久性を備えた水素吸蔵合金にできる。

明 細 書 **JAP20 Rec'd PCT/JP 31 JAN 2006**

低Co水素吸蔵合金

技術分野

- [0001] 本発明は、 CaCu_5 型の結晶構造を有する AB_5 型水素吸蔵合金に関し、詳しくは合金中のコバルトの含有割合が極めて少なく、それでいて電気自動車及びハイブリッド自動車用途等で特に要求される出力特性、活性、寿命特性を備えた低Co水素吸蔵合金に関する。

背景技術

- [0002] 水素吸蔵合金は、水素と反応して金属水素化物となる合金であり、室温付近で多量の水素を可逆的に吸蔵・放出するため、ハイブリッド自動車やデジタルスチルカメラに搭載されるニッケル・水素電池等、様々な分野で実用化が研究されている。
- [0003] 水素吸蔵合金としては、 LaNi_5 に代表される AB_5 型合金、 $\text{ZrV}_{0.4}\text{Ni}_{1.5}$ に代表される AB_2 型合金、そのほかAB型合金や A_2B 型合金など様々な合金が知られている。その多くは、水素との親和性が高く水素吸蔵量の多い元素グループ(Ca、Mg、希土類元素、Ti、Zr、V、Nb、Pt、Pdなど)と、水素との親和性が比較的低く吸蔵量は少ないが、水素化反応が速く反応温度を低くする元素グループ(Ni、Mn、Cr、Feなど)との組合せで構成される。いずれの型の合金も、組成によって特性が大きく変るため、最大水素吸蔵量及び有効水素吸蔵量の向上(高容量化)、長寿命化、高出力化などを目的として様々な合金組成が研究されている。
- [0004] 本発明者らの研究グループは、中でも CaCu_5 型の結晶構造を有する AB_5 型水素吸蔵合金、詳しくはAサイトに希土類系の混合物であるMm(ミッシュメタル)を用い、BサイトにNi、Al、Mn、Coの4元素を用いてなるMm-Ni-Mn-Al-Co合金に着目し研究を進めてきた。この種のMm-Ni-Mn-Al-Co合金は、La系の合金に比べて比較的安価な材料で負極を構成でき、しかもサイクル寿命が長く、過充電時の発生ガスによる内圧上昇が少ない密閉型ニッケル水素蓄電池を得ることができるなどの特徴を備えている。
- [0005] ところで、Mm-Ni-Mn-Al-Co合金の構成元素において、Coは合金の微粉化を

抑制し、寿命特性の向上に効果を発揮する重要な元素であったため、従来は10重量%程度のCo(モル比で0.6〜1.0)が配合するのが一般的であった。しかし、Coは非常に高価な金属であり、今後の水素吸蔵合金の利用拡大を考慮するとCoを低減することが好ましいが、Coを低減すれば出力特性や寿命特性の低下につながるため、出力特性及び寿命特性を維持しつつCoを低減することが研究課題であった。特に電気自動車(EV:Electric Vehicle)及びハイブリッド自動車(HEV:HybridElectricVehicle;電気モータと内燃エンジンという2つの動力源を併用した自動車)用電源等への利用開発を進めるには、出力特性及び寿命特性を高水準に維持することが必須の課題であった。

- [0006] かかる課題に鑑み、Co量を低減しつつ、それでいて電池特性を維持するための提案が種々開示されている。

例えば、特許文献1(特開平9-213319号)は、Mm-Ni-Mn-Al-Co系合金の組成を変化させ、これにさらに少量の1元素を加えることを提案している。

- [0007] また、特許文献2(特開2002-294373)は、従来のCo量が多い合金に比して安価で、リサイクル性も考慮しうる二次電池用負極用水素吸蔵合金を提供すべく、式(1)の組成を有し、実質的に单相で、かつ結晶の平均長径が30〜160 μm 、若しくは5 μm 〜30 μm 未満である水素吸蔵合金を提案している。

$\text{RNi}_x\text{Co}_y\text{M}_z \cdots (1)$ (R:希土類元素等、M:Mg、Al、Mn等、 $3.7 \leq x \leq 5.3$ 、 $0.1 \leq y \leq 0.5$ 、 $0.1 \leq z \leq 1.0$ 、 $5.1 \leq x+y+z \leq 5.5$)

- [0008] また、本発明者が属する研究グループも、例えば特許文献3(特開2001-18176)において、コバルトの含有割合を少なくすることと同時に水素吸蔵特性に優れ、微粉化特性や良好な初期特性や出力特性を有し、しかも耐久性や保存性について高い信頼性を有する水素吸蔵合金として、一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Co}_c\text{Cu}_d$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $3.7 \leq a \leq 4.2$ 、 $0.3 < b \leq 0.6$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.4$ 、 $0 < d \leq 0.4$ 、 $5.0 \leq a+b+c+d \leq 5.35$)で表される CaCu_5 型の結晶構造を有する水素吸蔵合金を提案し、

特許文献4(特開2001-40442)においては、コバルトの含有割合を少なくすることと同時に水素吸蔵特性に優れると共に、微粉化特性や良好な初期特性や出力特性を

有し、しかも耐久性や保存性について高い信頼性を有する水素吸蔵合金として、一般式 $MmNi_aMn_bAl_cCo_dX_e$ (式中、Mmはミッシュメタル、XはFe及び／又はCu、 $3.7 \leq a \leq 4.2$ 、 $0 \leq b \leq 0.3$ 、 $0 \leq c \leq 0.4$ 、 $0.2 \leq d \leq 0.4$ 、 $0 \leq e \leq 0.4$ 、 $5.00 \leq a+b+c+d+e \leq 5.20$ 、但し $b=c=0$ の場合を除く、また $0 < b \leq 0.3$ 、かつ $0 < c \leq 0.4$ の場合は、 $b+c < 0.5$ である) で表される $CaCu_5$ 型の結晶構造を有する水素吸蔵合金を提案し、

特許文献5(特開2001-348636)においては、コバルトの含有割合を極めて少なくすることによって製造コストを低減し、かつ微粉化特性及び水素吸蔵特性に優れると共に、良好な出力特性及び保存特性を有する水素吸蔵合金として、一般式 $MmNi_aMn_bAl_cCo_d$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.1 < a \leq 4.3$ 、 $0.4 < b \leq 0.6$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.4$ 、 $0.1 \leq d \leq 0.4$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d \leq 5.45$) もしくは一般式 $MmNi_aMn_bAl_cCo_dX_e$ (式中、Mmはミッシュメタル、XはCu及び／又はFe、 $4.1 < a \leq 4.3$ 、 $0.4 < b \leq 0.6$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.4$ 、 $0.1 \leq d \leq 0.4$ 、 $0 < e \leq 0.1$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d+e \leq 5.45$) で表される $CaCu_5$ 型の結晶構造を有する AB_5 型水素吸蔵合金であって、c軸の格子長が406.2pm以上であることを特徴とする水素吸蔵合金を提案している。

[0009] 特許文献1:特開平9-213319

特許文献2:特開2002-294373

特許文献3:特開2001-18176

特許文献4:特開2001-40442

特許文献5:特開2001-348636

発明の開示

発明が解決しようとする課題

[0010] 上述のように、本発明者が属する研究グループは、以前に低Co組成の水素吸蔵合金であってもc軸の格子長を所定の範囲に制御することにより電池の寿命特性を維持できることを提案したが、次世代電気自動車及びハイブリッド自動車のための開発を進めるうち、Coをさらに低減し、かつ出力特性(特にパルス放電特性)、活性(活性度)及び寿命特性を高水準に維持するためには「c軸の格子長を制御する」という

発想では限界があることが分かってきた。

そこで本発明の目的は、Coの含有率を更に低い水準まで低減させたとしても、出力特性(特にパルス放電特性)、活性(活性度)及び寿命特性を高水準にすることができ、低Co水素吸蔵合金を提供することにある。

課題を解決するための手段

- [0011] 前記課題に鑑み本発明者が鋭意研究を重ねた結果、一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d$ で示される合金の組成において、Coの組成割合(モル比)を0.35以下に低減させた場合であっても、水素触媒能を備えたNiの組成割合(モル比)を4.0以上に高め、かつMnの組成割合(モル比)が所定範囲に入るように合金組成を調整した上で、結晶格子のa軸長、c軸長がともに一定範囲に入るように製造条件を制御することにより、出力特性(特にパルス放電特性)、活性(活性度)及び寿命特性をいずれも高水準にすることができることを見出し、かかる知見に基づいて本発明を想到したものである。また、一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d\text{Fe}_e$ で示される合金の組成についても、ほぼ同様或いはそれ以上好ましい結果が得られることを見出し、かかる知見に基づいて本発明を想到したものである。
- [0012] 本発明は、一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d \leq 5.5$)又は一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d\text{Fe}_e$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $0 < e \leq 0.11$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d+e \leq 5.5$)で表すことができる CaCu_5 型結晶構造を有する低Co水素吸蔵合金であって、当該 CaCu_5 型結晶構造の結晶格子のa軸長が499pm以上であり、かつc軸長が405pm以上であることを特徴とする低Co水素吸蔵合金を提案するものである。
- [0013] このように $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d$ ($4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d \leq 5.5$)又は一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d\text{Fe}_e$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $0 < e \leq 0.11$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d+e \leq 5.5$)で表すことができる CaCu_5 型結晶構造を有する低Co水素吸蔵合金であって、結晶格子のa軸長が499pm以上であり、かつc軸長が405pm以上の範囲にある低Co水素吸蔵合金であれば、Co

の含有率を従来より更に低い水準まで低減させたとしても、出力特性(特にパルス放電特性)、活性(活性度)及び寿命特性をいずれも高水準にすることができる。具体的には、電気自動車及びハイブリッド自動車用途(具体的には電気自動車及びハイブリッド自動車に搭載される電池の負極活物質)に要求される程度にCo量を低減でき、しかも寿命特性を維持でき、かつ活性度を80%以上に向上させることができる。

[0014] なお、本発明において「結晶格子のa軸長及びc軸長」は、インゴット状の水素吸蔵合金を粉碎、分級して $20\mu\text{m}$ ($20\mu\text{m}\phi$ の篩目を通過する粒子径)に調整した合金粉を、粉末X線回折装置を使用し、 $\text{CuK}\alpha$ 線により $1^\circ/\text{min}$ の走査速度、 $100\text{--}150^\circ$ の角度で測定し、誤差関数測定法(wilson&pike法)により格子定数の精密化を行った上で算出した値であり、本発明で特定するa軸長及びc軸長の値には $\pm 0.1\text{pm}$ のばらつきが含まれる。尚、精密化するのに使用したピークは以下の通りである。

- ・ $100\text{--}104^\circ$ 付近にあるミラー指数(303)で指数付けされるピーク。
- ・ $105\text{--}106^\circ$ 付近にあるミラー指数(321)で指数付けされるピーク。
- ・ $106\text{--}107^\circ$ 付近にあるミラー指数(402)で指数付けされるピーク。
- ・ $110\text{--}114^\circ$ 付近にあるミラー指数(411)で指数付けされるピーク。
- ・ $116\text{--}118^\circ$ 付近にあるミラー指数(313)で指数付けされるピーク。
- ・ $126\text{--}129^\circ$ 付近にあるミラー指数(412)で指数付けされるピーク。
- ・ $129\text{--}132^\circ$ 付近にあるミラー指数(501)で指数付けされるピーク。
- ・ $139\text{--}142^\circ$ 付近にあるミラー指数(331)で指数付けされるピーク。

また、本発明が特定する数値範囲の上限値及び下限値は、特定する数値範囲から僅かに外れる場合であっても、当該数値範囲内と同様の作用効果を備えている限り本発明の範囲に含まる意を包含する。

図面の簡単な説明

[0015] [図1]サンプル1ー30を、横軸:a軸長、縦軸:c軸長からなる座標中にプロットした図である。

[図2]サンプル1ー30をMn割合(モル比)で区分し、各Mn割合毎、Alの割合(横軸)とa軸長(縦軸)との関係をプロットした図である。

[図3]サンプル1ー30をMn割合(モル比)で区分し、各Mn割合毎、Alの割合(横軸)

とc軸長(縦軸)との関係をプロットした図である。

[図4]サンプル1〜30の中から、Mn割合(モル比)が0.35のサンプル26($\text{Ni}_{4.50}\text{Mn}_{0.35}\text{Al}_{0.35}\text{Co}_{0.10}$)を抽出し、このサンプルのMmの割合(モル比)を変えてABx5.20〜5.40の合金を作製し、得られた合金のABx(横軸)とa軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図5]図4と同じ合金のABx(横軸)とc軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図6]サンプル1〜30の中から、Mn割合(モル比)が0.40のサンプル9($\text{Ni}_{4.45}\text{Mn}_{0.40}\text{Al}_{0.35}\text{Co}_{0.10}$)を抽出し、このサンプルのMmの割合(モル比)を変えてABxABx5.20〜5.40の合金を作製し、得られた合金のABx(横軸)とa軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図7]図6と同じ合金のABx(横軸)とc軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図8]サンプル1〜30の中から、Mn割合(モル比)が0.45のサンプル14($\text{Ni}_{4.40}\text{Mn}_{0.45}\text{Al}_{0.35}\text{Co}_{0.10}$)を抽出し、このサンプルのMmの割合(モル比)を変えてABxABx5.20〜5.40の合金を作製し、得られた合金のABx(横軸)とa軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図9]図8と同じ合金のABx(横軸)とc軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図10]サンプル1〜30の中から、Mn割合(モル比)が0.50のサンプル22($\text{Ni}_{4.35}\text{Mn}_{0.50}\text{Al}_{0.35}\text{Co}_{0.10}$)を抽出し、このサンプルのMmの割合(モル比)を変えてABx5.20〜5.40の合金を作製し、得られた合金のABx(横軸)とa軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図11]図10と同じ合金のABx(横軸)とc軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図12]サンプル1〜30の中から、Mn割合(モル比)が0.55のサンプル6($\text{Ni}_{4.30}\text{Mn}_{0.55}\text{Al}_{0.35}\text{Co}_{0.10}$)を抽出し、このサンプルのMmの割合(モル比)を変えてABxABx5.20〜5.40の合金を作製し、得られた合金のABx(横軸)とa軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図13]図12と同じ合金のABx(横軸)とc軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図14]サンプル1〜30の中から、Mn割合(モル比)が0.60のサンプル10($\text{Ni}_{4.25}\text{Mn}_{0.60}\text{Al}_{0.35}\text{Co}_{0.10}$)を抽出し、このサンプルのMmの割合(モル比)を変えてABxABx5.

20〜5. 40の合金を作製し、得られた合金のABx(横軸)とa軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図15]図14と同じ合金のABx(横軸)とc軸長(縦軸)との関係を示した図である。

[図16]図4と同じ合金のABx(横軸)と、50サイクル後の微粉化残存率(縦軸)との関係を示した図である。

[図17]図6と同じ合金のABx(横軸)と、50サイクル後の微粉化残存率(縦軸)との関係を示した図である。

[図18]図8と同じ合金のABx(横軸)と、50サイクル後の微粉化残存率(縦軸)との関係を示した図である。

[図19]図10と同じ合金のABx(横軸)と、50サイクル後の微粉化残存率(縦軸)との関係を示した図である。

[図20]図12と同じ合金のABx(横軸)と、50サイクル後の微粉化残存率(縦軸)との関係を示した図である。

[図21]図14と同じ合金のABx(横軸)と、50サイクル後の微粉化残存率(縦軸)との関係を示した図である。

[図22]縦軸:c軸長、横軸:a軸長からなる座標中に、 $5.20 \leq ABx(a+b+c+d) < 5.25$ のサンプルをプロットし、50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となる領域を示した図である(但し、この図中には50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となるものが存在しないので、領域は示されていない)。

[図23]縦軸:c軸長、横軸:a軸長からなる座標中に、 $5.25 \leq ABx(a+b+c+d) < 5.30$ のサンプルをプロットし、50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となる領域を示した図である。

[図24]縦軸:c軸長、横軸:a軸長からなる座標中に、 $5.30 \leq ABx(a+b+c+d) < 5.35$ のサンプルをプロットし、50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となる領域を示した図である。

[図25]縦軸:c軸長、横軸:a軸長からなる座標中に、 $5.35 \leq ABx(a+b+c+d) < 5.40$ のサンプルをプロットし、50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となる領域を示した図である。

[図26]縦軸:c軸長、横軸:a軸長からなる座標中に、 $5.40 \leq ABx(a+b+c+d) < 5.45$ のサンプルをプロットし、50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となる領域を示した図である。

発明を実施するための最良の形態

[0016] 以下に本発明の実施形態について詳細に述べるが、本発明の範囲が以下に説明する実施形態に限定されるものではない。

[0017] 本発明の水素吸蔵合金は、一般式 $MmNi_aMn_bAl_cCo_d$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d \leq 5.5$) 又は一般式 $MmNi_aMn_bAl_cCo_dFe_e$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $0 < e \leq 0.11$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d+e \leq 5.5$) で表すことができる $CaCu_5$ 型結晶構造を有する低Co水素吸蔵合金であって、当該 $CaCu_5$ 型結晶構造の結晶格子のa軸長が499pm以上であり、かつc軸長が405pm以上の範囲にある $CaCu_5$ 型結晶構造を有するABx型の低Co水素吸蔵合金である。

[0018] 本発明の低Co水素吸蔵合金は、ABx組成におけるAサイトを構成する元素の合計モル数に対するBサイトを構成する元素の合計モル数の比率 $a+b+c+d$ (この比率をABxとも称する) が、 $5.2 \leq ABx \leq 5.5$ であるから、Bサイトリッチの非化学量論組成からなるものである。この範囲のABxであれば、電池寿命や微粉化特性を維持することができ、しかも水素吸蔵特性及び出力特性も維持することができる。ただし、中でもABxが5.25以上が好ましく、又5.45以下であるのが好ましい。

[0019] また、本発明の低Co水素吸蔵合金において、a軸長は499以上であるのが好ましく、503pm以下であるのが好ましい。特に499.7以上であるのがより好ましく、502.7pm以下であるのがより好ましい。他方、c軸長は405以上であるのがより好ましく、408pm以下であるのがより好ましい。中でも特に405.6以上であるのがより好ましく、407.4pm以下であるのがより好ましい。

例えば、a軸長が499.7ー501.2pmであり、c軸長が405.6ー406.2pmである場合は好ましい一例である。

[0020] 本発明者はさらに、ABxのレベルによって好ましいa軸長及びc軸長が異なることを

見出し、この知見に基づき、ABx範囲毎に好ましいa軸長及びc軸長を提案する。

一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d$ で表すことができる CaCu_5 型結晶構造を有する低Co水素吸蔵合金に関しては、

(イ) $5.25 \leq \text{ABx} < 5.30$ の組成においては、a軸長が500.5pm以上502.7pm以下であり、かつc軸長が405.6pm以上406.9pm以下であるのが好ましい。

(ロ) $5.30 \leq \text{ABx} < 5.35$ の組成においては、a軸長が500.0pm以上502.4pm以下であり、かつc軸長が405.9pm以上407.2pm以下であるのが好ましい。

(ハ) $5.35 \leq \text{ABx} < 5.40$ の組成においては、a軸長が499.8pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が406.0pm以上407.3pm以下であるのが好ましい。

(ニ) $5.40 \leq \text{ABx} < 5.45$ の組成においては、a軸長が499.7pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が406.1pm以上407.4pm以下であるのが好ましい。

また、一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d\text{Fe}_e$ で表すことができる CaCu_5 型結晶構造を有する低Co水素吸蔵合金に関しては、

(ホ) $5.25 \leq \text{ABx} < 5.30$ の組成においては、a軸長が500.5pm以上502.7pm以下であり、かつc軸長が406.6pm以上407.9pm以下であるのが好ましい。

(ヘ) $5.30 \leq \text{ABx} < 5.35$ の組成においては、a軸長が500.0pm以上502.4pm以下であり、かつc軸長が406.9pm以上408.2pm以下であるのが好ましい。

(ト) $5.35 \leq \text{ABx} < 5.40$ の組成においては、a軸長が499.8pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が407.0pm以上408.3pm以下であるのが好ましい。

(チ) $5.40 \leq \text{ABx} < 5.45$ の組成においては、a軸長が499.7pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が407.1pm以上408.4pm以下であるのが好ましい。

[0021] それぞれのABxの範囲によって上記の範囲のa軸長及びc軸長に制御することにより、ハイブリッド自動車に求められる寿命特性、すなわち、水素吸蔵合金を粉砕し、篩い分けして粒度 $20 \sim 53 \mu\text{m}$ の範囲に調整して水素吸蔵合金粉末とし、この水素吸蔵合金粉末の平均粒径(；サイクル前粒度、 D_{50})を粒度分布測定装置により測定した後、この水素吸蔵合金粉末2gを秤量してPCTホルダー中に入れ、1.75MPaの水素圧で2回表面洗浄し、次いで3MPaの水素を導入するようにして活性化を2回行い、次に、PCT装置により、水素吸蔵合金粉末2.0gに3MPaの水素ガスを導入して

水素を吸蔵させ、45℃にて水素脱着を50回繰り返すサイクル試験を行い、50サイクル試験後の水素吸蔵合金粉末の平均粒径(；サイクル後粒度、 D_{50})を粒度分布測定装置により測定したときの、サイクル前粒度に対するサイクル後粒度の割合(微粉化残存率(%))が50%以上を示す寿命特性、を備えた水素吸蔵合金とすることができる。

ハイブリッド自動車の用途には高耐久性が求められ、かかる水準の高耐久性を維持するためには、50サイクル後の微粉化残存率(%))が50%以上であることが必要がある。上述のようにABxの範囲毎にa軸長及びc軸長を制御することにより、Coの組成割合(モル比)が0.35以下であるから安価で、しかも上述のように次世代ハイブリッド自動車用電池の負極活物質に要求される高耐久性を満足する水素吸蔵合金を提供することができる。

[0022] Ni、Mn、Al及びCoの組成割合に関しては、上述のように $5.2 \leq a+b+c+d \leq 5.5$ 、中でも好ましくは $5.25 \leq a+b+c+d$ 又は $a+b+c+d \leq 5.45$ の範囲内で適宜調整すればよいが、本発明の低Co水素吸蔵合金の特徴を考えると、Coの組成割合(モル比)を低くし、その代わりNiの組成割合(モル比)を高め、さらにはMnの割合を所定範囲に入るように合金組成を調整した上で、あとは製造条件を調整することによって結晶格子のa軸長さ及びc軸長さ一定範囲に調製するのがよいから、先ずCo及びNiの組成割合(モル比)を決め、次にMnの組成割合が所定範囲内に入るようにMn及びAlの組成割合を変えてABxを調整するようにして合金組成を決定するのが好ましい。

[0023] Coの割合(d)は、 $0 < d \leq 0.35$ 、好ましくは $0 < d \leq 0.3$ 、更に好ましくは $0 < d \leq 0.2$ の範囲内で調整するのがよい。 $0 < d \leq 0.35$ の範囲内であれば、水素吸蔵特性や微粉化特性を劣化させることもなく、しかも充分にコスト削減の利益を享受できる。Niの割合(a)は、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、好ましくは $4.1 \leq a \leq 4.6$ 、更に好ましくは $4.2 \leq a \leq 4.5$ の範囲内で調整するのがよい。 $4.0 \leq a \leq 4.7$ の範囲内であれば、十分な出力特性を得ることができ、しかも微粉化特性や寿命特性に悪影響を与えることもない。

Mnの割合(b)は、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、好ましくは $0.35 \leq b \leq 0.60$ 、更に好ましくは0

. $4 \leq b \leq 0.55$ の範囲内で調整するのがよい。本発明の合金においては、Mnの割合も重要な要素であり、Mnの割合を $0.3 \leq b \leq 0.65$ の範囲に調整しないと、50サイクル後の微粉化残存率を50%以上に確保することは難しい。

Alの割合(c)は、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、好ましくは $0.3 \leq c \leq 0.5$ 、更に好ましくは $0.3 \leq c \leq 0.45$ の範囲内で調整するのがよい。 $0.2 \leq c \leq 0.5$ の範囲内であれば、プラトー圧力が必要以上に高くなって充放電のエネルギー効率を悪化させる影響が少なく、しかも水素吸蔵量を低下させる影響も少ない。

Feの割合(e)は、 $0 < e \leq 0.11$ 、好ましくは $0.001 < e \leq 0.11$ 、更に好ましくは $0.002 < e \leq 0.11$ の範囲内で調整するのがよい。 $0 < e \leq 0.11$ の範囲内であれば、活性度を低下させる影響も少なく、微粉化特性を向上させることができる。

[0024] なお、上記組成において「Mm」は、La、Ce、Pr、Nd、Sm等の希土類系の混合物であるミッシュメタルである。例えばCe(40〜50%)、La(20〜40%)、Pr、Ndを主要構成元素とした希土類を挙げることができる。Mm中のLaの含有量は、一般的には水素金属合金に対して15〜30重量%、特に18〜30重量%であるのが好ましい。

[0025] (低Co水素吸蔵合金の製造方法)

本発明の低Co水素吸蔵合金の製造方法は特に限定するものではないが、一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d$ ($4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d \leq 5.5$) 又は一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d\text{Fe}_e$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $0 < e \leq 0.11$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d+e \leq 5.5$) の合金組成となるように、各水素吸蔵合金原料を秤量、混合した上で、結晶格子のa軸長及びc軸長がともに所定範囲になるように製造方法及び製造条件を調整して水素吸蔵合金を製造すればよい。

[0026] 例えば、水素吸蔵合金原料を秤量、混合し、この混合物を鑄造し、次いで熱処理するようにして水素吸蔵合金を製造すればよく、この際、鑄造条件(鑄造方法、鑄造温度、冷却速度など)、熱処理条件などの製造条件を合金組成に合わせて適宜選択、制御することによって、結晶格子のa軸長及びc軸長を所定範囲に調整することができる。一般的には鑄造における冷却速度を速くすれば結晶格子のc軸長を成長させることができ、また、熱処理温度を高くしても一般的には結晶格子のc軸長を成長させ

ることができる。但し、合金種によっては熱処理温度が低温であってもc軸長が成長するものもあるから、合金種によって適宜制御することが必要である。

また、結晶格子のa軸長及びc軸長をともに所定範囲内に入るように調整するには、結晶を均質に成長させることも重要な要素の一つである。結晶の均質化を図るためには、熱処理のほかにも、例えば特開2002-212601号に開示されているように、熱処理前の合金を分級して合金粉末の粒径を制御することも有効であるとも考えられる。よって、このような手段も結晶格子のa軸長及びc軸長を所望の範囲に調整する手段の一つとして採用することが可能である。

[0027] 鑄造方法としては、鑄型鑄造法が好ましいが、例えばツインロール法(具体的には特願2002-299136の段落[0013]～[0016]参照)、その他の鑄造法でも製造可能である。

[0028] ここでは、鑄型鑄造法による製造方法の一例について説明する。

先ず、所望の合金組成となるように、水素吸蔵合金原料を秤量、混合し、例えば誘導加熱による高周波加熱溶解炉を用いて、上記水素吸蔵合金原料を溶解して溶湯となす。これを鑄型、例えば水冷型の鑄型に流し込んで水素吸蔵合金を1350～1550℃で鑄造し、所定の冷却速度(所定の冷却水量)で冷却する。この際の鑄湯温度は1200～1450℃とする。なお、ここでいう鑄造温度とは、鑄造開始時のルツボ内容湯温度であり、鑄湯温度とは鑄型注ぎ込み口温度(鑄型前温度)である。

次に、得られた水素吸蔵合金を不活性ガス雰囲気中、例えばアルゴンガス中で熱処理する。熱処理条件は1040～1080℃、3～6時間が好ましい。

[0029] (低Co水素吸蔵合金の利用)

得られた水素吸蔵合金(インゴット)は、粗粉碎、微粉碎により必要な粒度の水素合金粉末とし、必要に応じ、金属材料や高分子樹脂等により合金表面を被覆したり、酸やアルカリで表面を処理したりするなど適宜表面処理を施し、各種の電池の負極活物質として用いることができる。

電池用負極の調製は、負極活物質に公知の方法により終着剤、導電助剤などを混合、成形すれば水素吸蔵合金負極を製造できる。

このようにして得られる水素吸蔵合金負極は、二次電池のほか一次電池(燃料電池

含む)にも利用することができる。例えば、水酸化ニッケルを活性物質とする正極と、アルカリ水溶液よりなる電解液と、セパレータからニッケル-MH (Metal Hydride) 二次電池を構成することができ、電気自動車、ハイブリッド自動車、小型又は携帯型の各種電気機器、電動工具などの電源用途に好適に利用することができる。中でも、本発明の低Co水素吸蔵合金は、低価格・高出力・高耐久性が要求される次世代用電気自動車及びハイブリッド自動車用電池の負極活性物質として特に好適である。

なお、ヒートポンプ、太陽・風力などの自然エネルギーの貯蔵、水素貯蔵、アクチュエータなどの利用も可能である。

実施例

[0030] 以下、本発明を実施例に基づき具体的に説明する。

[0031] [サンプルの作製]

表1に示した合金組成となるように、各水素吸蔵合金原料を秤量、混合し、その混合物をルツボにに入れて高周波溶解炉に固定し、 10^{-4} Torr以下まで真空状態にした後、アルゴンガス雰囲気中で加熱溶解して水冷式銅鑄型に流し込み、表2に示した鑄造温度で鑄造を行い、表2に示した冷却水量で冷却を行い、合金を得た。さらに、この合金をアルゴン雰囲気中で1060°C、6時間の熱処理を行い、インゴット状の水素吸蔵合金(サンプル1-33)を得た。

[0032] [表1]

	Mm	Al	Mn	Co	Ni	Cu	Fe	ABx	La /wt%	Ge /wt%
サンプル1	1	0.30	0.45	0.10	4.45	-	-	5.30	28	1~10
サンプル2	1	0.35	0.45	0.10	4.40	-	-	5.30	24	5~10
サンプル3	1	0.40	0.45	0.10	4.35	-	-	5.30	24	5~10
サンプル4	1	0.30	0.45	0.10	4.45	-	-	5.30	24	5~10
サンプル5	1	0.40	0.50	0.10	4.30	-	-	5.30	19	5~10
サンプル6	1	0.35	0.55	0.10	4.30	-	-	5.30	18	10~15
サンプル7	1	0.40	0.55	0.10	4.25	-	-	5.30	18	10~15
サンプル8	1	0.45	0.55	0.10	4.20	-	-	5.30	14	10~15
サンプル9	1	0.35	0.40	0.10	4.45	-	-	5.30	28	1~10
サンプル10	1	0.35	0.60	0.10	4.25	-	-	5.30	28	10~15
サンプル11	1	0.45	0.40	0.10	4.35	-	-	5.30	24	5~10
サンプル12	0.991	0.35	0.50	0.10	4.35	-	-	5.35	20	5~10
サンプル13	1	0.30	0.45	0.10	4.45	-	-	5.30	23	1~10
サンプル14	1	0.35	0.45	0.10	4.40	-	-	5.30	22	5~10
サンプル15	1	0.40	0.45	0.10	4.35	-	-	5.30	22	5~10
サンプル16	1	0.30	0.50	0.10	4.40	-	-	5.30	21	5~10
サンプル17	1	0.37	0.52	0.10	4.31	-	-	5.30	20	5~10
サンプル18	1	0.37	0.47	0.10	4.38	-	-	5.30	22	5~10
サンプル19	1	0.33	0.47	0.10	4.40	-	-	5.30	22	5~10
サンプル20	1	0.40	0.52	0.10	4.28	-	-	5.30	22	5~10
サンプル21	1	0.40	0.47	0.10	4.33	-	-	5.30	20	5~10
サンプル22	1	0.35	0.50	0.10	4.35	-	-	5.30	20	5~10
サンプル23	1.006	0.35	0.50	0.10	4.35	-	-	5.27	20	5~10
サンプル24	0.994	0.35	0.50	0.10	4.35	-	-	5.33	20	5~10
サンプル25	0.987	0.35	0.50	0.10	4.35	-	-	5.37	20	5~10
サンプル26	1	0.35	0.35	0.10	4.50	-	-	5.30	24	1~10
サンプル27	1	0.20	0.65	0.10	4.35	-	-	5.30	17	5~15
サンプル28	1	0.30	0.40	0.75	3.55	-	-	5.00	11	10~20
サンプル29	1	0.30	0.45	0.40	3.95	0.1	-	5.20	19	5~15
サンプル30	1	0.30	0.50	0.30	4.20	-	-	5.30	20	5~15
サンプル31	1	0.35	0.50	0.10	4.375	-	0.025	5.35	20	5~10
サンプル32	1	0.35	0.50	0.10	4.35	-	0.05	5.35	20	5~10
サンプル33	1	0.35	0.50	0.10	4.29	-	0.11	5.35	20	5~10

*その他希土類は適量

[0033] [特性及び物性評価]

上記で得られたサンプル1〜33について、下記に示す方法によって諸物性値及び諸特性値を測定し、結果を表2に示した。

[0034] <a軸長><c軸長>

水素吸蔵合金(インゴット)を粉砕し、篩い分けして $20\mu\text{m}$ ($20\mu\text{m}\phi$ の篩目を通過する粒子径)、 $20\mu\text{m}$ 〜 $53\mu\text{m}$ ($20\mu\text{m}\phi$ の篩目を通過しないが、 $53\mu\text{m}\phi$ の篩目を通過する粒子径)、 $53\mu\text{m}$ 以上 ($53\mu\text{m}\phi$ の篩目を通過しない粒子径)に分級し、このうちの $20\mu\text{m}$ のものをガラスホルダーに詰めて粉末X線回折装置(RIGAKU製XRD)に供した。CuK α 線により $1^\circ/\text{min}$ の走査速度、 100 — 150° の角度で測定を行い、誤差関数測定法(wilson&pike法)により格子定数の精密化を行った上、a軸長(pm)及びc軸長(pm)を算出した。算出したa軸長及びc軸長の値には $\pm 0.1\text{pm}$ のばらつきがある。

尚、精密化するのに使用したピークは以下の通りである。

・ 100 — 104° 付近にあるミラー指数(303)で指数付けされるピーク。

- ・105ー106° 付近にあるミラー指数(321)で指数付けされるピーク。
- ・106ー107° 付近にあるミラー指数(402)で指数付けされるピーク。
- ・110ー114° 付近にあるミラー指数(411)で指数付けされるピーク。
- ・116ー118° 付近にあるミラー指数(313)で指数付けされるピーク。
- ・126ー129° 付近にあるミラー指数(412)で指数付けされるピーク。
- ・129ー132° 付近にあるミラー指数(501)で指数付けされるピーク。
- ・139ー142° 付近にあるミラー指数(331)で指数付けされるピーク。

[0035] <微粉化残存率(10-D/%) (50-D/%)>

水素吸蔵合金(インゴット)を粉砕し、篩い分けして粒度20ー53 μm の範囲に調整して水素吸蔵合金粉末とした。この水素吸蔵合金粉末を粒度分布測定装置(日揮装(株)製マイクロトラック)により平均粒径(D_{50})を測定し、これをサイクル前粒度とした。次に、水素吸蔵合金粉末2gを秤量し、PCTホルダー中に試料を入れ、1.75MPaの水素圧でMH合金表面を2回表面洗浄後、3MPaの水素を導入するようにして活性化を2回行った。

活性化処理後、PCT装置(自動ジーベルツ装置(鈴木商館製))により、前記水素吸蔵合金粉末2.0gに3MPaの水素ガスを導入して水素を吸蔵させ、その後45℃にて水素脱着を10回又は50回繰り返すサイクル試験を行った(温度条件45℃)。

その後、回収して再び平均粒径(D_{50})を測定した時の平均粒径(D_{50})をサイクル後粒度とし、両平均粒径(D_{50})を使用して次式から10サイクル後の微粉化残存率(%)及び50サイクル後の微粉化残存率(%)を算出した。

微粉化残存率(%) = (サイクル後粒度 / サイクル前粒度) \times 100

[0036] <PCT容量(H/M)>

PCT装置(自動ジーベルツ装置(鈴木商館製))により、45℃にてPCT曲線を測定した時の0.5MPaにおける水素吸蔵量(H/M)を求めた。

[0037] <プラトー圧(PH2/MPa)>

PCT装置(自動ジーベルツ装置(鈴木商館製))により、45℃にてPCT曲線を測定した時のH/M0.5における平衡水素圧(MPa)を求めた。

[0038] <電極セルの作製>

平均粒径 $45\mu\text{m}$ に調整した水素吸蔵合金粉末を、ニッケル粉末(導電材)及びポリエチレン粉末(結合材)と共に 3.12g 混合し、得られた混合粉をプレスして直径 15mm 、厚さ 1.8mm のペレットを作製し、 $150^{\circ}\text{C}\times 1$ 時間真空焼成を行って焼結させてペレット電極を作製した。

このペレット電極を負極とし、十分な容量の正極(焼結式水酸化ニッケル)でセパレータ(日本バイリーン製)を介して挟み込み、比重 1.30 の KOH 水溶液中に浸漬させて開放型試験セルを作製した。

[0039] <初期容量($1^{\infty}/\text{mAh/g}$)><20サイクル容量($20^{\infty}/\text{mAh/g}$)>

上記の開放型試験セルを充放電装置(HOKUTO製充放電試験機)に接続し、充電: $0.2\text{C}\times 6$ 時間、放電: $0.2\text{C}-0.7\text{V}$ カット、温度 25°C で充放電を行い、1サイクル目の放電容量(mAh/g)を初期容量とし、初期活性を表す指標とした。また、20サイクル目の放電容量(mAh/g)を20サイクル容量とした。

[0040] < $0^{\circ}\text{C}\cdot 21$ サイクル目容量(0°C 、 1C 、 $\text{Cap}/\text{mAh/g}$)><パルス>

上記サイクル試験において20サイクル初期容量(mAh/g)測定後、 0°C にて $0.2\text{C}\times 6$ 時間充電し、 1C で放電させた時の21サイクル目容量(mAh/g)を測定した。容量が大きい方が低温特性が良好であることを示す。

また、21サイクル目容量測定後、 $0.2\text{C}\times 6$ 時間充電し、 $0.2\text{C}\times 2.5$ 時間放電し、30分静置した後、 2C 放電させた時の10Sの電圧値(V)をパルスとした。電圧が高い方が、低温時の出力特性が良好であることを示す指標となる。

[0041] <活性度>

上記の開放型試験セルを充放電装置(HOKUTO製充放電試験機)に接続し、セルを温度調整可能な恒温槽(YAMATO製)中に入れた。充電: $0.2\text{C}\times 6$ 時間、放電: $0.2\text{C}-0.7\text{V}$ カット、温度 25°C で3サイクル充放電実施後、 25°C にて充電: $0.2\text{C}\times 6$ 時間した後、恒温槽を 0°C に切り替えて放電: $1\text{C}-0.7\text{V}$ カットさせたときの容量を4サイクル目容量(mAh/g)とした。

その後、 $1\text{C}\times 1$ 時間12分充電後、放電: $1\text{C}-0.7\text{V}$ カットさせた時の容量を5サイクル目容量(mAh/g)とした。

また、15〜17サイクル目にも同様の試験を行い、各サイクル(15〜17)目の目容量(

mAh/g)を測定した。

そして、活性度(%)を次の式により算出した。

活性度(%) = 5サイクル目容量 / 17サイクル目容量 × 100

[0042] [表2]

	製造条件			物性		PCT				単価				
	鋳造温度 ℃	熱処理条件 ℃×h	冷却水量 L/min	a軸 μm	c軸 μm	H/M	PH2 MPa	10-D %	50-D %	100 mAh/g	2000 mAh/g	0℃, 1C, Cap mAh/g	活性度 %	パルス V
サンプル1	1438	1080×3	150	502.2	405.9	0.861	0.045	89	62	257	311	269	94	1.19
サンプル2	1430	1080×3	150	502.1	406.3	0.835	0.036	81	75	274	308	280	96	1.17
サンプル3	1430	1080×3	150	501.6	406.8	0.819	0.034	86	63	277	308	255	96	1.18
サンプル4	1453	1080×3	150	502.1	406.4	0.852	0.037	86	62	268	312	281	94	1.19
サンプル5	1436	1080×3	150	500.9	407.2	0.800	0.037	92	68	267	302	265	97	1.18
サンプル6	1433	1080×3	150	500.0	407.0	0.802	0.048	80	51	265	293	244	98	1.18
サンプル7	1432	1080×3	150	499.7	407.1	0.799	0.047	74	42	264	285	248	98	1.18
サンプル8	1436	1080×3	150	500.0	407.6	0.787	0.033	84	45	257	287	230	100	1.15
サンプル9	1438	1080×3	150	502.4	405.9	0.843	0.039	88	59	275	312	266	97	1.17
サンプル10	1440	1080×3	150	499.7	407.4	0.801	0.047	64	38	265	285	244	100	1.14
サンプル11	1442	1080×3	150	502.3	406.4	0.820	0.027	92	66	262	301	247	99	1.15
サンプル12	1430	1080×3	150	500.8	406.9	0.809	0.050	90	67	227	301	239	90	1.14
サンプル13	1432	1080×3	150	501.2	406.1	0.843	0.062	84	60	274	303	250	92	1.16
サンプル14	1430	1080×3	150	501.2	406.3	0.828	0.046	90	68	286	305	251	97	1.16
サンプル15	1430	1080×3	150	501.9	406.7	0.823	0.033	87	64	264	308	255	97	1.16
サンプル16	1430	1080×3	150	501.2	406.6	0.835	0.053	89	64	279	305	249	89	1.15
サンプル17	1446	1080×3	150	501.3	406.8	0.817	0.036	81	72	264	307	260	94	1.16
サンプル18	1430	1080×3	150	501.5	406.7	0.826	0.035	90	68	280	304	259	98	1.17
サンプル19	1433	1080×3	150	501.3	406.8	0.828	0.047	90	68	279	305	243	91	1.16
サンプル20	1435	1080×3	150	502.3	407.2	0.826	0.020	93	66	272	306	265	99	1.17
サンプル21	1432	1080×3	150	501.9	406.9	0.828	0.028	88	64	263	303	241	99	1.16
サンプル22	1430	1080×3	150	500.9	407.1	0.814	0.046	93	74	269	306	267	92	1.17
サンプル23	1436	1080×3	150	501.3	406.8	0.824	0.042	88	63	269	307	256	97	1.17
サンプル24	1434	1080×3	150	500.8	407.1	0.809	0.048	92	69	260	303	249	96	1.17
サンプル25	1438	1080×3	150	500.8	407.3	0.803	0.053	88	65	262	303	262	95	1.18
サンプル26	1432	1080×3	150	501.5	405.3	0.845	0.063	81	47	285	302	275	96	1.19
サンプル27	1430	1080×3	150	500.3	405.7	0.836	0.061	64	42	282	303	278	97	1.20
サンプル28	1430	1080×3	150	499.4	405.7	0.830	0.055	96	86	257	312	201	36	1.11
サンプル29	1480	1080×3	150	501.0	406.6	0.800	0.056	97	80	254	302	179	28	1.13
サンプル30	1430	1080×3	150	501.0	406.5	0.810	0.055	93	84	285	310	262	75	1.16
サンプル31	1430	1080×3	180	501.6	407.0	0.806	0.046	94	78	282	303	245	91	1.17
サンプル32	1430	1080×3	170	501.5	407.2	0.803	0.046	95	81	281	302	231	90	1.17
サンプル33	1430	1080×3	180	501.3	408.2	0.801	0.047	98	88	279	301	200	88	1.17

[0043] 図1は、サンプル1～30のa軸長及びc軸長を、横軸：a軸長、縦軸：c軸長からなる座標中にプロットした図である。

図1及び表2の結果より、a軸長及びc軸長がある範囲内にあれば、活性、出力特性及び寿命特性のいずれも良好になることが分かった。中でも、サンプル2、17、22及び24は活性、出力特性、寿命特性の点で特に良好なものと評価することができた。

また、サンプル31～33に着目すると、鉄(Fe)を含有させても活性、出力特性及び寿命特性のいずれも良好になり、寿命特性は特に優れたものになることが分った。さらにまた、冷却水量を多くすると、つまり冷却速度を高めると、c軸長が大きくなり寿命特性も上昇する傾向があることが分かった。

[0044] 図2及び図3は、サンプル1～30をMn割合(モル比)で区分し、Mn割合毎、Alの割合(横軸)とa軸長(縦軸)又はc軸長(縦軸)との関係をプロットしたグラフである。

また、図4ー図21並びに表3ー表5は、サンプル1ー30の中から、Mn割合(モル比)の異なるサンプル(サンプル6、9、10、14、22、26)を抽出し、抽出したサンプルの合金組成においてMmの割合(モル比)を変えてABx5.2ー5.4の合金を作製し(作製条件は抽出したサンプルに同じ)、抽出したサンプル毎、言い換えればMn割合毎に、ABxとa軸長(縦軸)又はc軸長(縦軸)との関係を示したのが図4ー図15並びに表3及び表4であり、ABxと50サイクル後の微粉化残存率との関係を示したのが図16ー図21並びに表5である。

これより、ABxとa軸長及びc軸長との間には相関があり、ABxが大きくなると、a軸長は小さくなり、c軸長は大きくなる傾向があることが分かった。

[0045] [表3]

		ABx				
		5.20	5.25	5.30	5.35	5.40
Mn0.35	a 軸 長	501.9	501.7	501.5	501.3	501.2
Mn0.40		502.9	502.7	502.4	502.3	502.3
Mn0.45		501.7	501.5	501.2	501.1	501.0
Mn0.50		501.4	501.2	500.9	500.8	500.8
Mn0.55		500.7	500.5	500.0	499.8	499.7
Mn0.60		500.3	500.1	499.7	499.6	499.5

[0046] [表4]

		ABx				
		5.20	5.25	5.30	5.35	5.40
Mn0.35	c 軸 長	404.8	405.0	405.3	405.4	405.5
Mn0.40		405.4	405.6	405.9	406.0	406.1
Mn0.45		405.8	406.0	406.3	406.4	406.5
Mn0.50		406.6	406.8	407.1	407.2	407.3
Mn0.55		406.7	406.9	407.0	407.3	407.4
Mn0.60		406.9	407.1	407.4	407.5	407.6

[0047] [表5]

		AB _x				
		5.20	5.25	5.30	5.35	5.40
Mn0.35	微粉化残存率	30	37	47	46	42
Mn0.40		33	59	59	61	59
Mn0.45		35	63	75	73	68
Mn0.50		37	64	76	67	65
Mn0.55		35	58	66	60	55
Mn0.60		33	35	36	35	33

[0048] また、図22～図26及び表6～表9は、サンプル1～30をAB_xで区分し、それぞれのAB_x毎にa軸長とc軸長さとの関係を示すと共に、更に50サイクル後の微粉化残存率50%以上の領域を示したグラフである。

例えば図22の場合、すなわち $5.20 \leq AB_x < 5.25$ の場合は、50サイクル後の微粉化が50%を上回るサンプルは存在しなかった。これに対し、図23～図26の場合は、例えば図23に示されるように、a軸長が500.5pm以上502.7pm以下であり、かつc軸長が405.6pm以上406.9pm以下の範囲(図中の枠)内のサンプルは、50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となり、枠外のサンプルは50%を下回る結果となった。他の図についても同様のことが言えた。

このように、AB比(AB_x)範囲を細かく区分し、各AB比(AB_x)範囲毎にa軸長及びc軸長さの範囲を特性することにより、50サイクル後の微粉化残存率が50%以上となる低Co水素吸蔵合金を特定できることが判明した。

[0049] [表6]

5.20 ≤ AB _x < 5.25		
a軸/pm	c軸/pm	50-D(%)
501.9	404.8	30
502.9	405.4	33
501.7	405.8	35
501.4	406.6	37
500.7	406.7	35
500.3	406.9	33

[0050] [表7]

$5.25 \leq AB_x < 5.30$		
a軸/pm	c軸/pm	50-D(%)
501.7	405.0	37
502.7	405.6	59
501.5	406.0	63
501.2	406.8	64
500.5	406.9	58
500.1	407.1	35

[0051] [表8]

$5.30 \leq AB_x < 5.35$		
a軸/pm	c軸/pm	50-D(%)
501.5	405.3	47
502.4	405.9	59
501.2	406.3	75
500.9	407.1	76
500.0	407.2	66
499.7	407.4	36

[0052] [表9]

$5.35 \leq AB_x < 5.40$		
a軸/pm	c軸/pm	50-D(%)
501.3	405.4	46
502.3	406.0	61
501.1	406.4	73
500.8	407.2	67
499.8	407.3	60
499.6	407.5	35

[0053] [表10]

$5.40 \leq AB_x < 5.45$		
a軸/pm	c軸/pm	50-D(%)
501.2	405.5	42
502.3	406.1	59
501.0	406.5	68
500.8	407.3	65
499.7	407.4	55
499.5	407.6	33

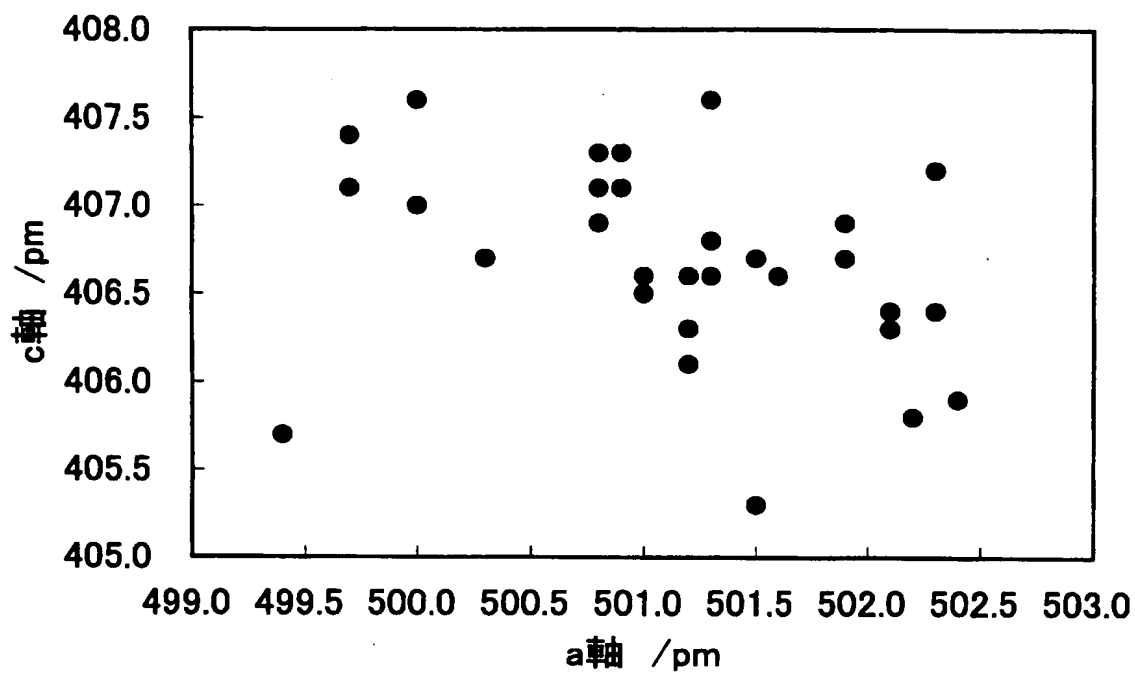
請求の範囲

- [1] 一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d \leq 5.5$)で表すことができる CaCu_5 型結晶構造を有する低Co水素吸蔵合金であって、当該 CaCu_5 型結晶構造の結晶格子のa軸長が499pm以上であり、かつc軸長が405pm以上であることを特徴とする低Co水素吸蔵合金。
- [2] $5.25 \leq a+b+c+d < 5.30$ の組成においては、結晶格子のa軸長が500.5pm以上502.7pm以下であり、かつc軸長が405.6pm以上406.9pm以下であることを特徴とする請求項1記載の低Co水素吸蔵合金。
- [3] $5.30 \leq a+b+c+d < 5.35$ の組成においては、結晶格子のa軸長が500.0pm以上502.4pm以下であり、かつc軸長が405.9pm以上407.2pm以下であることを特徴とする請求項1記載の低Co水素吸蔵合金。
- [4] $5.35 \leq a+b+c+d < 5.40$ の組成においては、結晶格子のa軸長が499.8pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が406.0pm以上407.3pm以下であることを特徴とする請求項1記載の低Co水素吸蔵合金。
- [5] $5.40 \leq a+b+c+d < 5.45$ の組成においては、結晶格子のa軸長が499.7pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が406.1pm以上407.4pm以下であることを特徴とする請求項1記載の低Co水素吸蔵合金。
- [6] 一般式 $\text{MmNi}_a\text{Mn}_b\text{Al}_c\text{Co}_d\text{Fe}_e$ (式中、Mmはミッシュメタル、 $4.0 \leq a \leq 4.7$ 、 $0.3 \leq b \leq 0.65$ 、 $0.2 \leq c \leq 0.5$ 、 $0 < d \leq 0.35$ 、 $0 < e \leq 0.11$ 、 $5.2 \leq a+b+c+d+e \leq 5.5$)で表すことができる CaCu_5 型結晶構造を有する低Co水素吸蔵合金であって、当該 CaCu_5 型結晶構造の結晶格子のa軸長が499pm以上であり、かつc軸長が405pm以上であることを特徴とする低Co水素吸蔵合金。
- [7] $5.25 \leq a+b+c+d+e < 5.30$ の組成においては、結晶格子のa軸長が500.5pm以上502.7pm以下であり、かつc軸長が406.6pm以上407.9pm以下であることを特徴とする請求項6記載の低Co水素吸蔵合金。
- [8] $5.30 \leq a+b+c+d+e < 5.35$ の組成においては、結晶格子のa軸長が500.0pm以上502.4pm以下であり、かつc軸長が406.9pm以上408.2pm以下であること

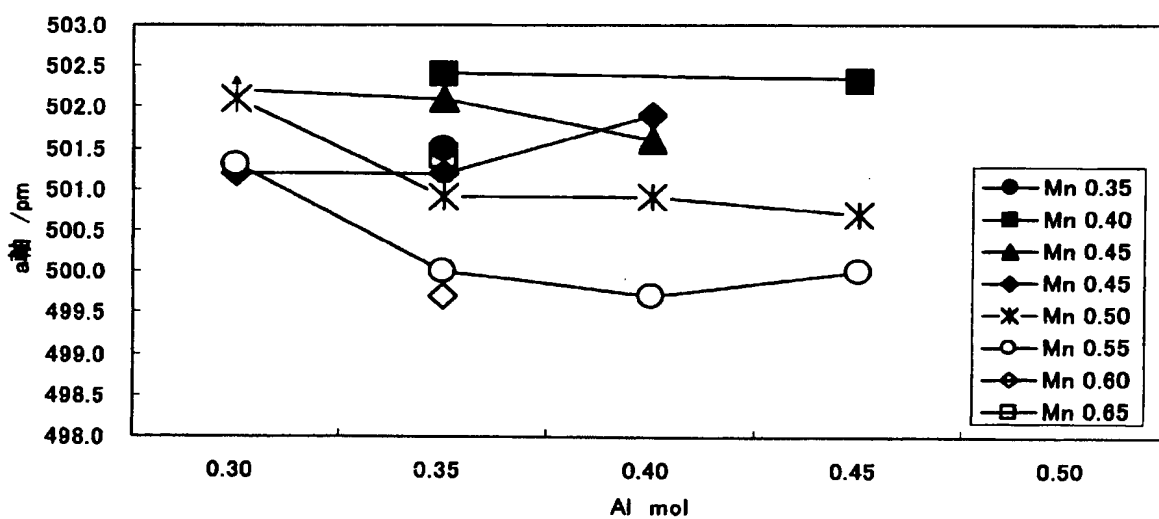
を特徴とする請求項6記載の低Co水素吸蔵合金。

- [9] 5. $35 \leq a + b + c + d + e < 5.40$ の組成においては、結晶格子のa軸長が499.8pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が407.0pm以上408.3pm以下であることを特徴とする請求項6記載の低Co水素吸蔵合金。
- [10] 5. $40 \leq a + b + c + d + e < 5.45$ の組成においては、結晶格子のa軸長が499.7pm以上502.3pm以下であり、かつc軸長が407.1pm以上408.4pm以下であることを特徴とする請求項6記載の低Co水素吸蔵合金。
- [11] 水素吸蔵合金を粉砕し、篩い分けして粒度20～53 μm の範囲に調整して水素吸蔵合金粉末とし、この水素吸蔵合金粉末の平均粒径(；サイクル前粒度、 D_{50})を粒度分布測定装置により測定した後、この水素吸蔵合金粉末2gを秤量してPCTホルダー中に入れ、1.75MPaの水素圧で2回表面洗浄し、次いで3MPaの水素を導入するようにして活性化を2回行い、次に、PCT装置により、水素吸蔵合金粉末2.0gに3MPaの水素ガスを導入して水素を吸蔵させ、45℃にて水素脱着を50回繰り返すサイクル試験を行い、50サイクル試験後の水素吸蔵合金粉末の平均粒径(；サイクル後粒度、 D_{50})を粒度分布測定装置により測定したときの、下記の式で得られる微粉化残存率が50%以上であることを特徴とする請求項2～5のいずれか又は請求項7～10のいずれかに記載の低Co水素吸蔵合金。
- 微粉化残存率(%) = (サイクル後粒度 / サイクル前粒度) × 100
- [12] 請求項1～11のいずれかに記載の低Co水素吸蔵合金を負極活物質として用いてなる構成を備えた電池。

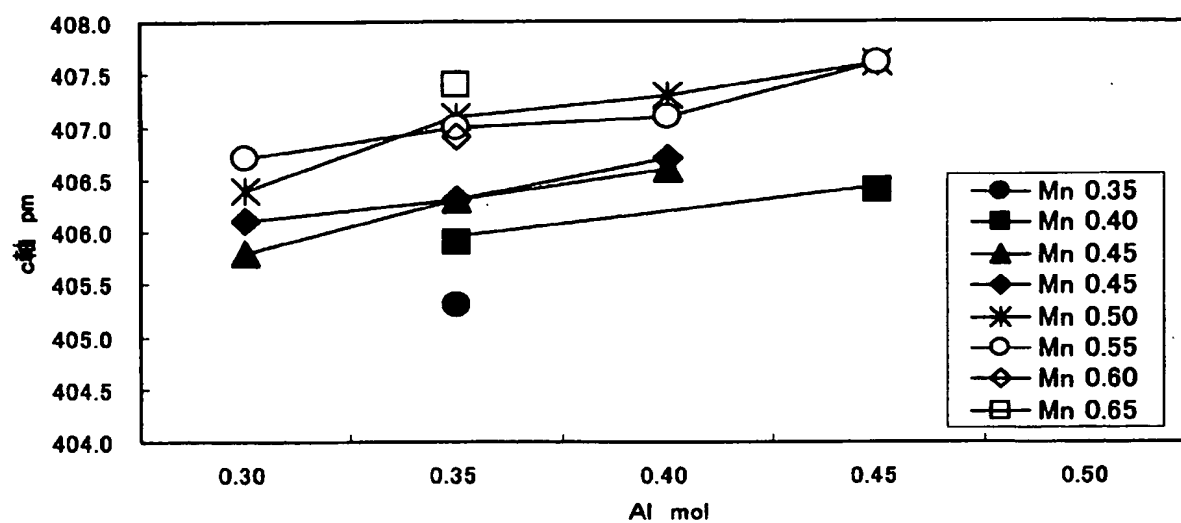
[図1]



[図2]



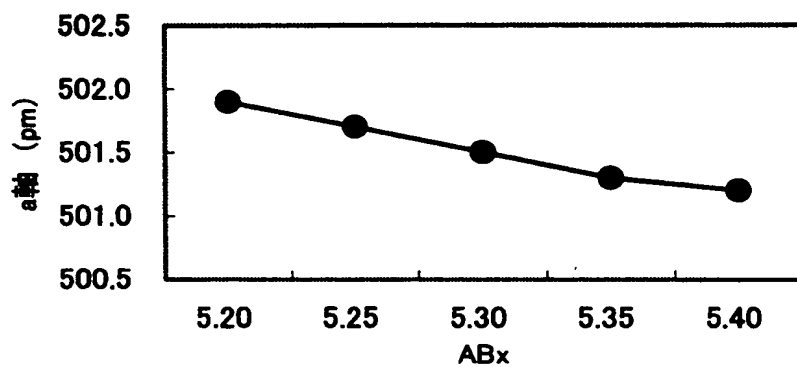
[図3]



[図4]

サンプル26 : $\text{MmAl0.35Mn0.35Co0.10Ni4.50}$

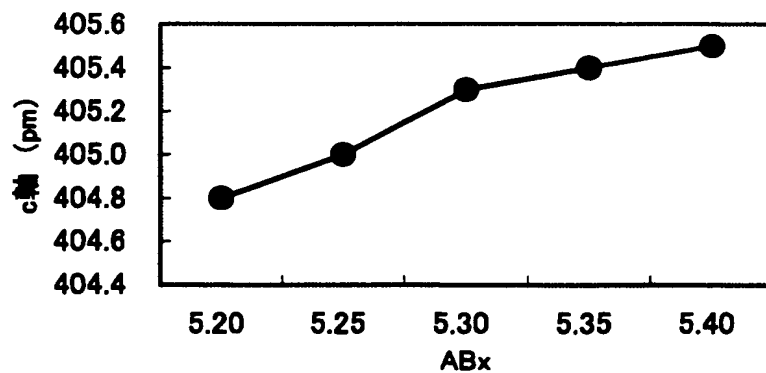
Mn0.35mol



[図5]

サンプル26 : $\text{MmAl0.35Mn0.35Co0.10Ni4.50}$

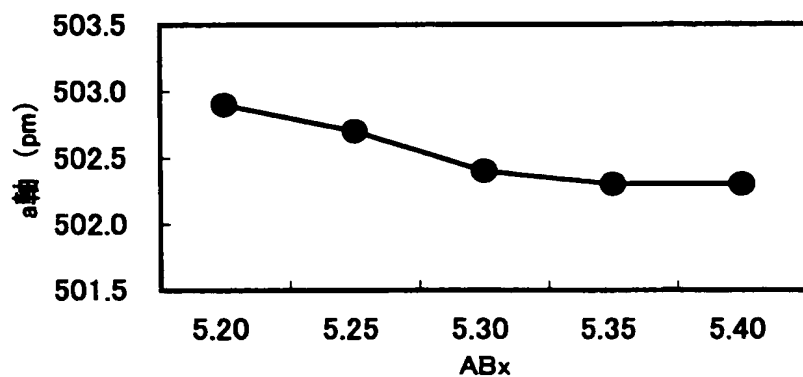
Mn0.35mol



[図6]

サンプル9 : $\text{MmAl}_{0.35}\text{Mn}_{0.40}\text{Co}_{0.10}\text{Ni}_{4.45}$

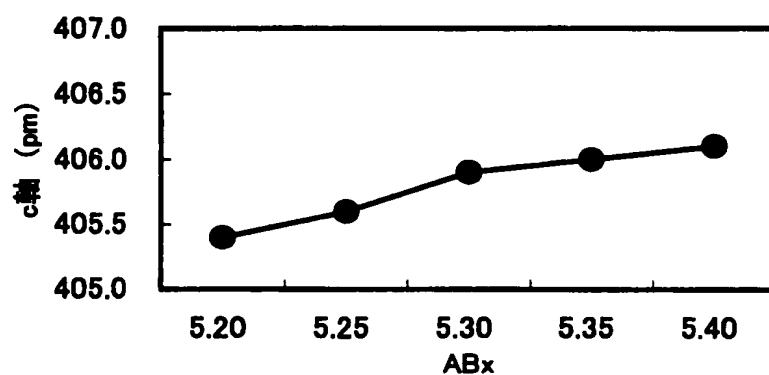
Mn0.40mol



[図7]

サンプル9 : $\text{MmAl}_{0.35}\text{Mn}_{0.40}\text{Co}_{0.10}\text{Ni}_{4.45}$

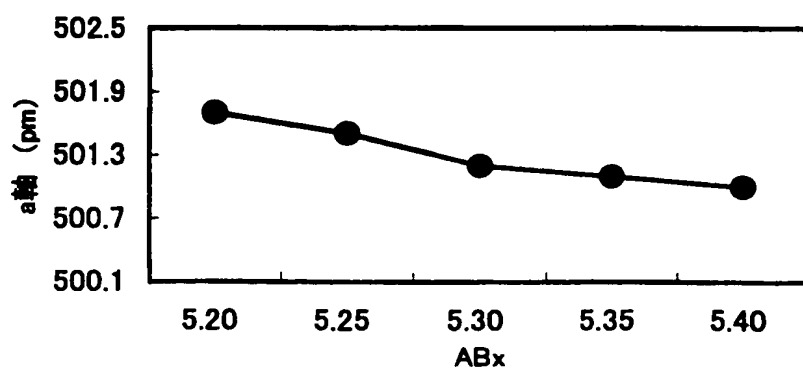
Mn0.40mol



[図8]

サンプル14 : $\text{MmAl}_{0.35}\text{Mn}_{0.45}\text{Co}_{0.10}\text{Ni}_{4.40}$

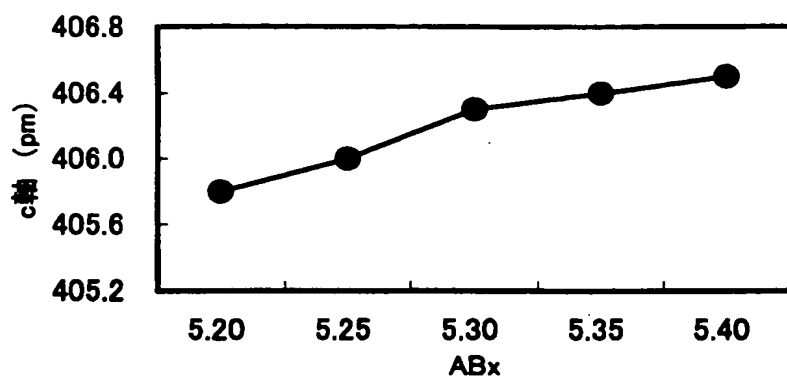
Mn0.45mol



[図9]

サンプル14 : $\text{MmAl0.35Mn0.45Co0.10Ni4.40}$

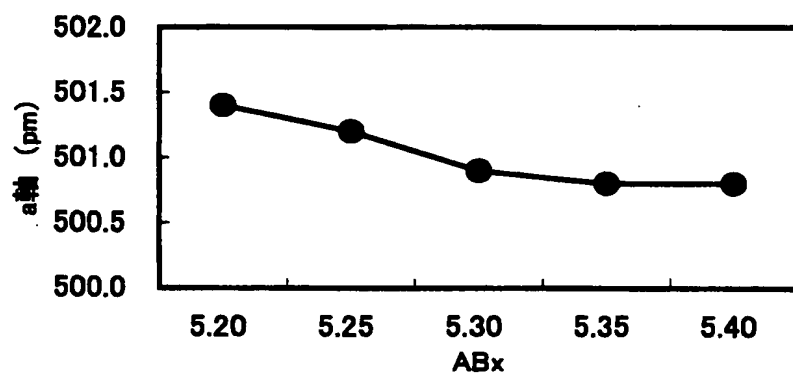
Mn0.45mol



[図10]

サンプル22 : $\text{MmAl0.35Mn0.50Co0.10Ni4.35}$

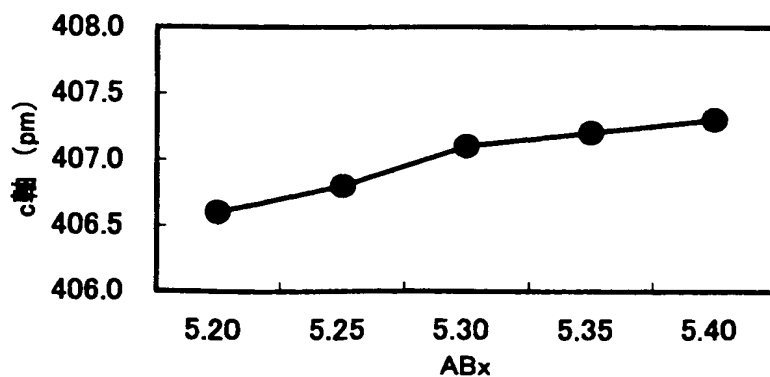
Mn0.50mol



[図11]

サンプル22 : $\text{MmAl0.35Mn0.50Co0.10Ni4.35}$

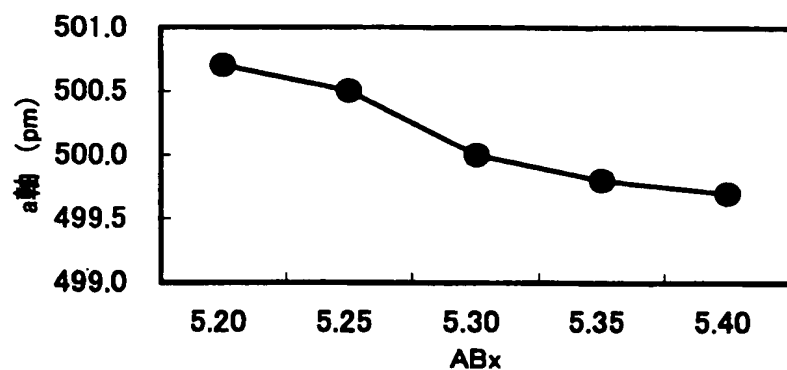
Mn0.50mol



[図12]

サンプル6 : $\text{MmAl}_{0.35}\text{Mn}_{0.55}\text{Co}_{0.10}\text{Ni}_{4.30}$

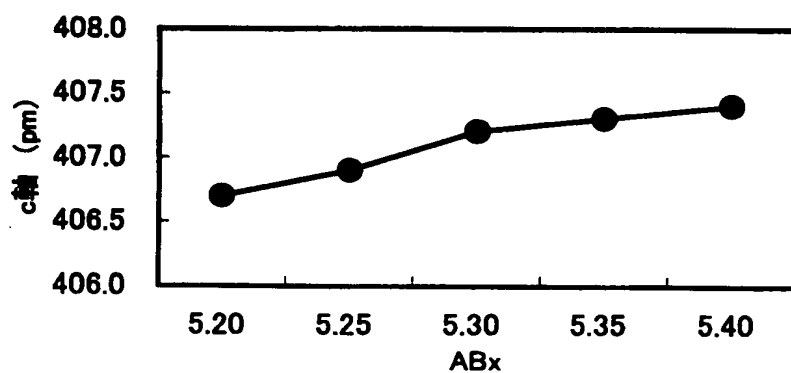
Mn0.55mol



[図13]

サンプル6 : $\text{MmAl}_{0.35}\text{Mn}_{0.55}\text{Co}_{0.10}\text{Ni}_{4.30}$

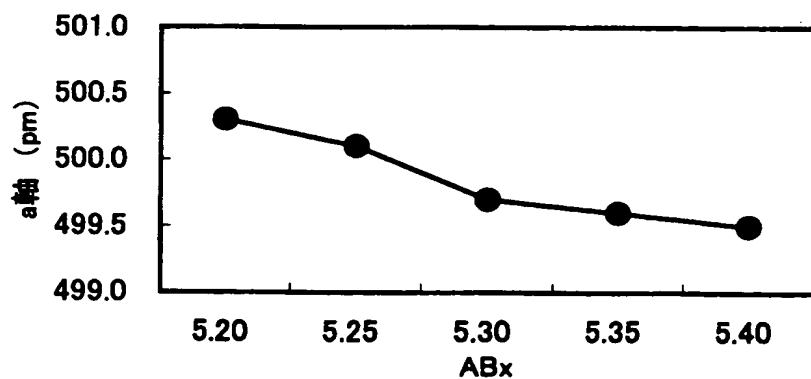
Mn0.55mol



[図14]

サンプル10 : $\text{MmAl}_{0.35}\text{Mn}_{0.60}\text{Co}_{0.10}\text{Ni}_{4.25}$

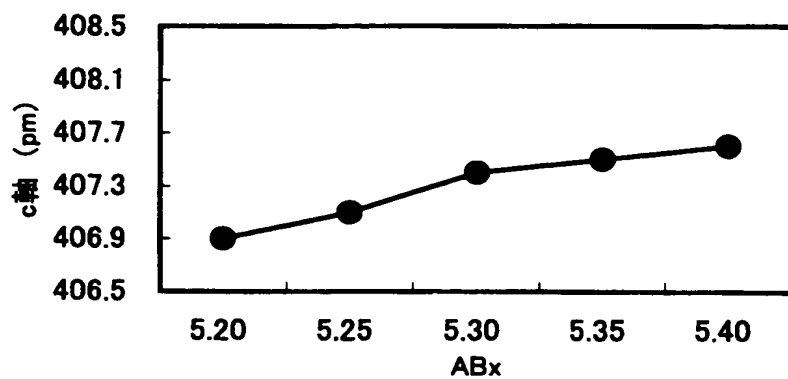
Mn0.60mol



[図15]

サンプル10 : $\text{MmAl0.35Mn0.60Co0.10Ni4.25}$

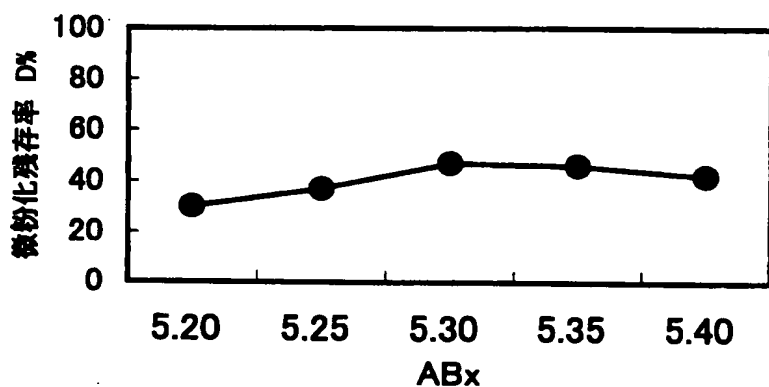
Mn0.60mol



[図16]

サンプル26 : $\text{MmAl0.35Mn0.35Co0.10Ni4.50}$

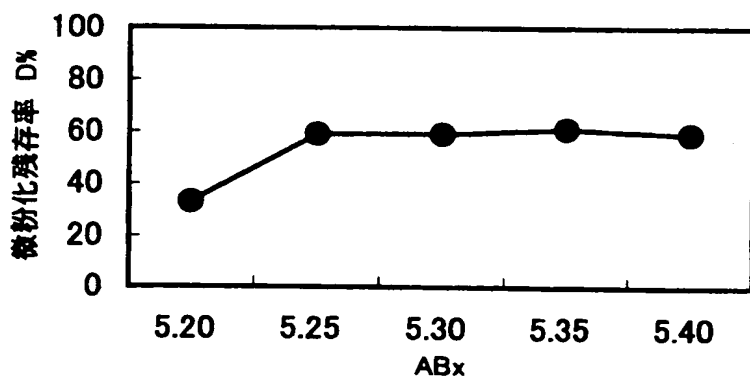
Mn0.35mol



[図17]

サンプル9 : $\text{MmAl0.35Mn0.40Co0.10Ni4.45}$

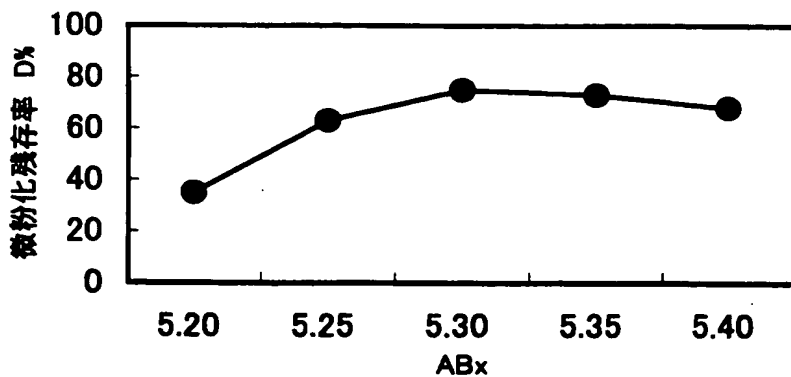
Mn0.40mol



[図18]

サンプル14 : $\text{MmAl0.35Mn0.45Co0.10Ni4.40}$

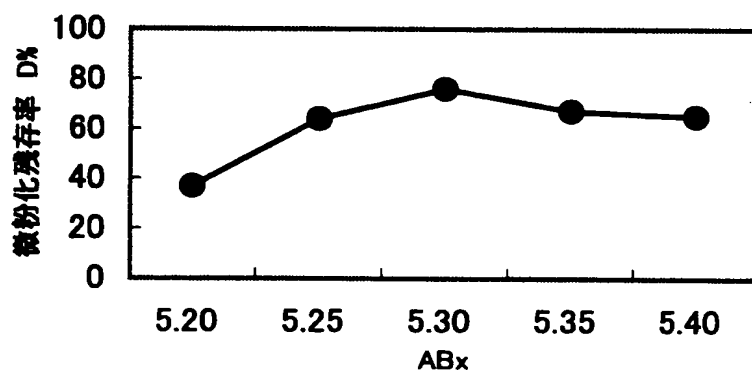
Mn0.45mol



[図19]

サンプル22 : $\text{MmAl0.35Mn0.50Co0.10Ni4.35}$

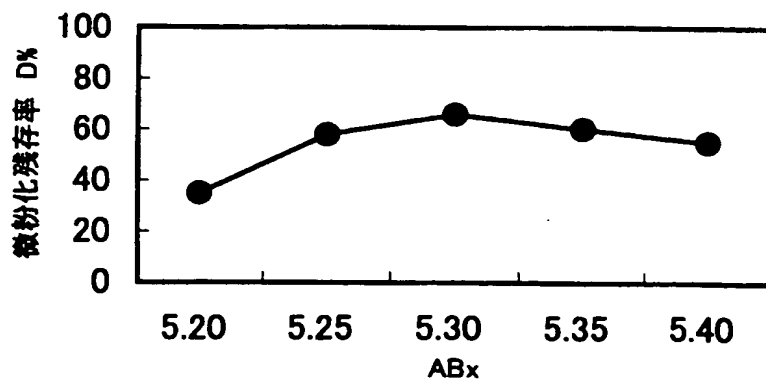
Mn0.50mol



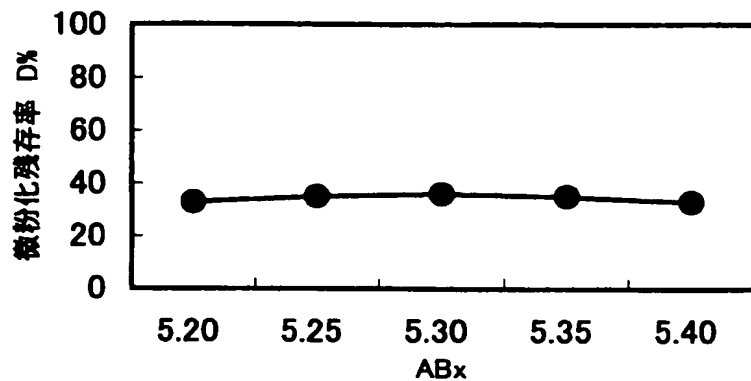
[図20]

サンプル6 : $\text{MmAl0.35Mn0.55Co0.10Ni4.30}$

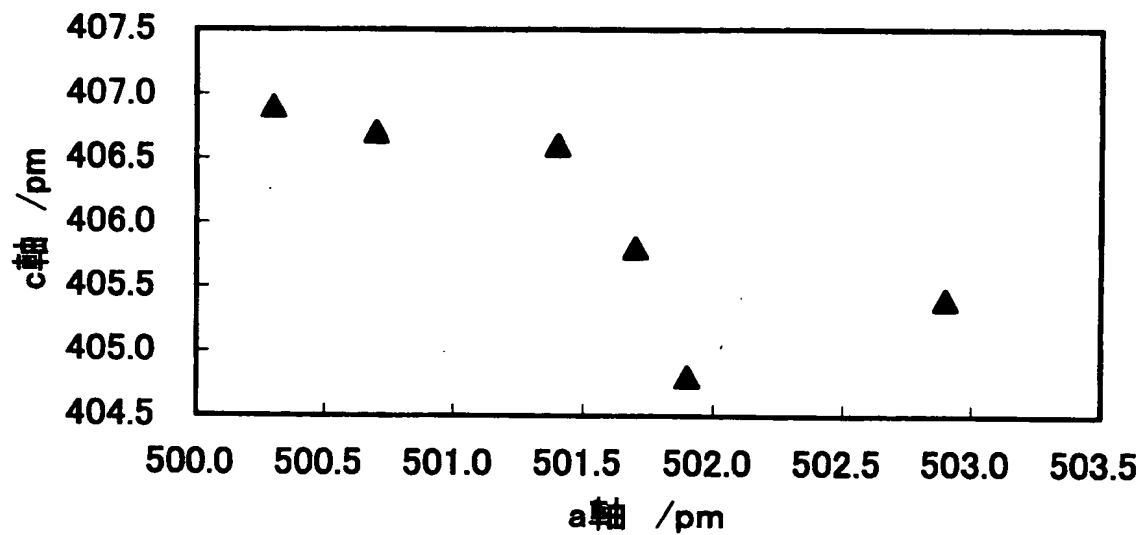
Mn0.55mol



[図21]

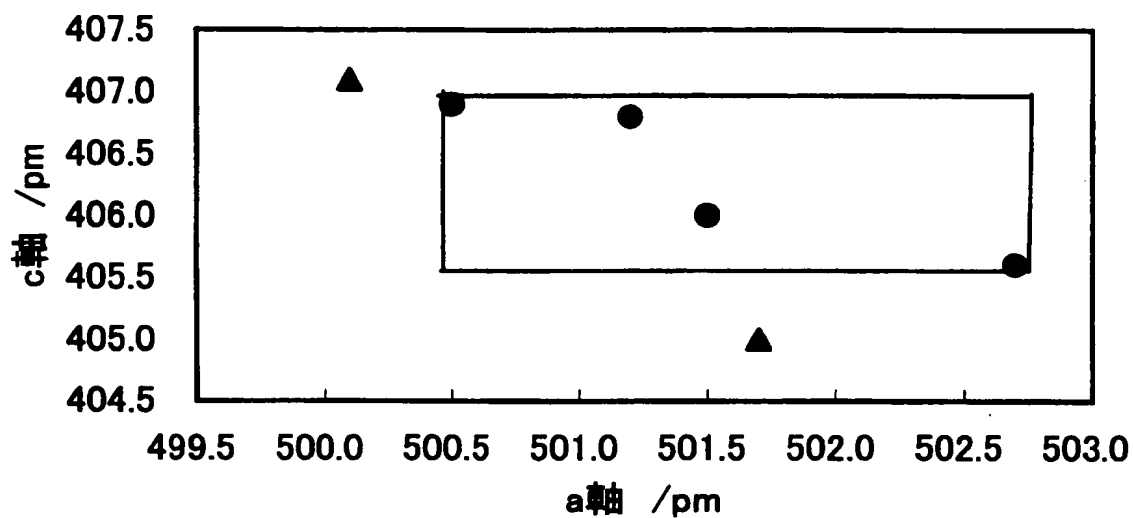
サンプル10 : $\text{MmAl0.35Mn0.60Co0.10Ni4.25}$ Mn0.60mol 

[図22]

 $5.20 \leq \text{AB}_x < 5.25$ 

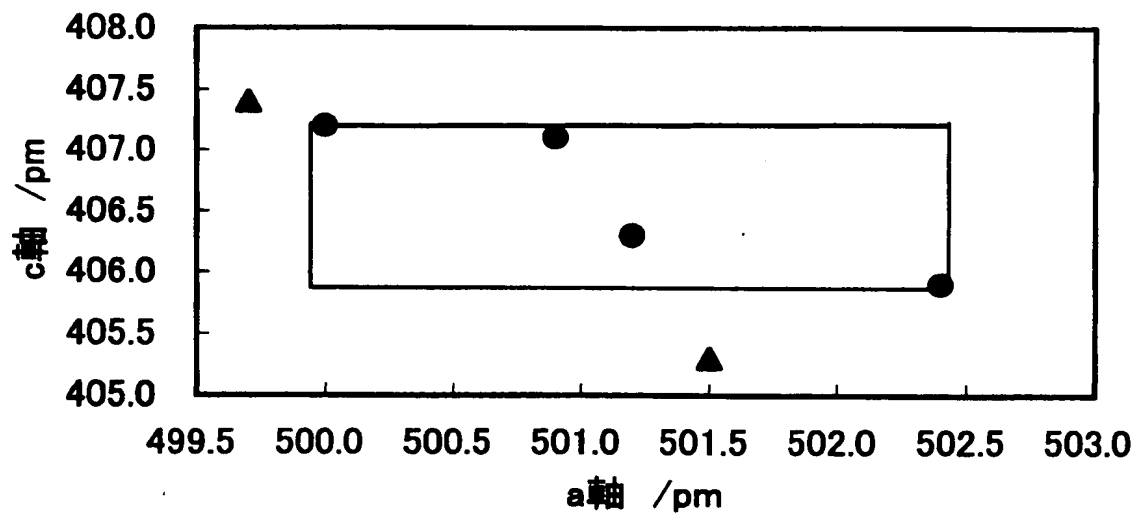
[図23]

$$5.25 \leq AB_x < 5.30$$



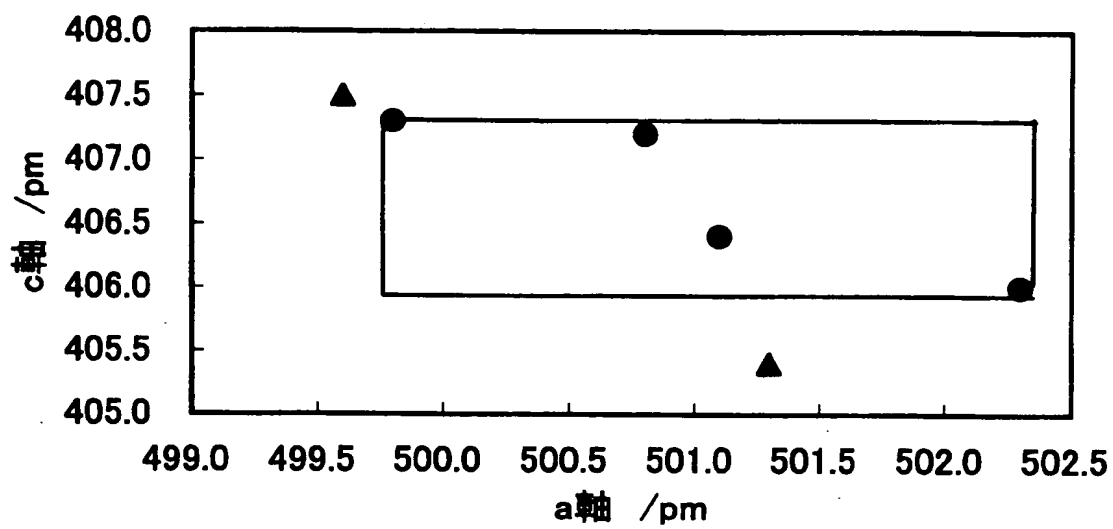
[図24]

$$5.30 \leq AB_x < 5.35$$



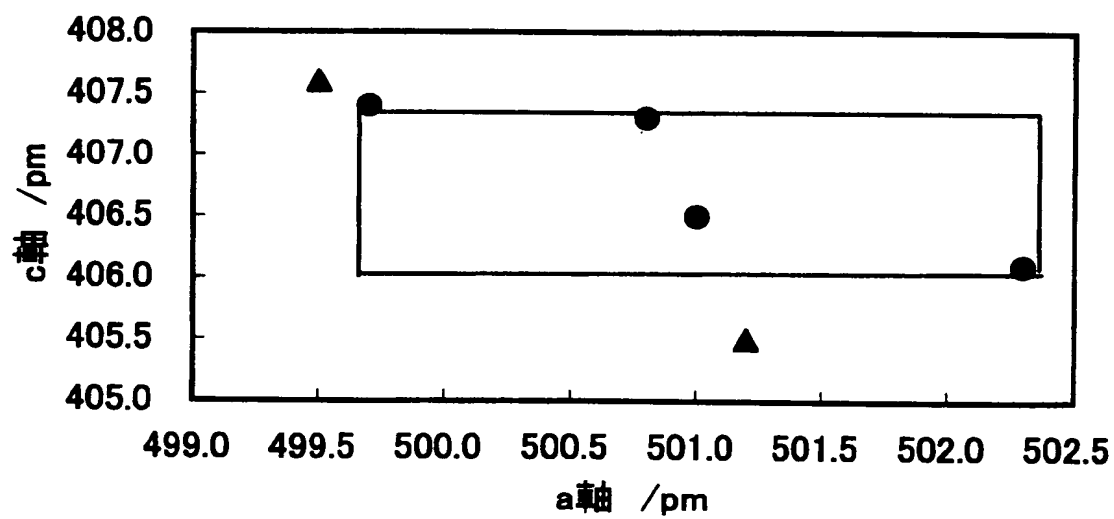
[図25]

$$5.35 \leq AB_x < 5.40$$



[図26]

$$5.40 \leq AB_x < 5.45$$



INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2004/011378

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER

Int.Cl⁷ C22C19/00, H01M4/38

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)

Int.Cl⁷ C22C19/00, H01M4/38

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Jitsuyo Shinan Koho	1922-1996	Toroku Jitsuyo Shinan Koho	1994-2004
Kokai Jitsuyo Shinan Koho	1971-2004	Jitsuyo Shinan Toroku Koho	1996-2004

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	JP 57-63670 A (Director General, Agency of Industrial Science and Technology), 17 April, 1982 (17.04.82), (Family: none)	1-12
A	JP 6-283170 A (Yuasa Corp.), 07 October, 1994 (07.10.94), (Family: none)	1-12

☐ Further documents are listed in the continuation of Box C.

☐ See patent family annex.

* Special categories of cited documents:

"A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance

"E" earlier application or patent but published on or after the international filing date

"L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)

"O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means

"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention

"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone

"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art

"&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search
29 October, 2004 (29.10.04)

Date of mailing of the international search report
16 November, 2004 (16.11.04)

Name and mailing address of the ISA/
Japanese Patent Office

Authorized officer

Facsimile No.

Telephone No.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. C22C 19/00, H01M 4/38

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int. Cl. C22C 19/00, H01M 4/38

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報 1922-1996年
 日本国公開実用新案公報 1971-2004年
 日本国登録実用新案公報 1994-2004年
 日本国実用新案登録公報 1996-2004年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
A	JP 57-63670 A (工業技術院長) 1982. 04. 17 (ファミリーなし)	1-12
A	JP 6-283170 A (株式会社ユアサコーポレーション) 1994. 10. 07 (ファミリーなし)	1-12

☐ C欄の続きにも文献が列挙されている。☐ パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」 特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの
 「E」 国際出願日前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの
 「L」 優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)
 「O」 口頭による開示、使用、展示等に言及する文献
 「P」 国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」 国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの
 「X」 特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの
 「Y」 特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの
 「&」 同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日 29. 10. 2004

国際調査報告の発送日 16.11.2004

国際調査機関の名称及びあて先
 日本国特許庁 (ISA/JP)
 郵便番号100-8915
 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)
 鈴木正紀

4K 8520

電話番号 03-3581-1101 内線 3475